

الاسم:

التاريخ:

رقم الطالب:

س ١: اختر/ الإجابة الصحيحة

١. تقع العناصر الإنتقالية في الجدول الدوري ضمن فئة:

(أ) s	(ب) p	(ج) d	(د) f
-------	-------	-------	-------

٢. أي من العناصر الآتية يُعد عنصراً انتقالياً :

(أ) Na	(ب) Ca	(ج) Cr	(د) Ar
--------	--------	--------	--------

٣. أيّ من الأيونات الآتية له التوزيع الإلكتروني $3d^5$ [Ar]:

(أ) Fe^{2+}	(ب) Fe^{3+}	(ج) Cu^{+}	(د) Zn^{2+}
---------------	---------------	--------------	---------------

س ٢: أكمل الفراغ بالكلمة الصحيحة:

١. تُعرف العناصر الانتقالية بقدرتها علي تكوين ايونات لها حالات تأكسد متعددة

٢. يستخدم الرمز الكيميائي لتعبير عن عنصر الحديد.

٣. عند تكوين أيون الحديد الثلاثي تفقد ذرة الحديد إلكترونات.

س ٣: اختر من القائمة المزدلة الكلمة الصحيحة لإكمال العبارات الآتية

١. العنصر الذي يُستخدم في صناعة الفولاذ المقاوم للصدأ هو

٢. التوزيع الإلكتروني لذرة النحاس في حالتها المستقرة هو

٣. تتميز كثير من مركبات العنصر الإنتقالية بأنها

س ٤ اختر / أكمل الجدول الآتي:

اكتب الرمز الكيميائي لكل عنصر ، ثم اختر التوزيع الإلكتروني الصحيح وضعه في المكان المناسب.

العنصر	الرمز الكيميائي	التوزيع الإلكتروني لمستوى التكافؤ
الحديد		$4s^1 3d^5$
الفضة		$5s^1 4d^{10}$
الكروم		$4s^2 3d^6$

س ٥: صل كل عنصر في العمود الأول بما ينسأبه عن العمود الثاني

العنصر	التوزيع الإلكتروني
النكل	$4s^2 3d^8$
التيتانيوم	$4s^2 3d^2$
الكوبالت	$4s^2 3d^7$